Aromatic tertiary aming ompounds with high glass transfor temperature and efficient hole injection from indium-tin oxide

Patent number:

DE19704031

Publication date:

1998-08-06

Inventor:

HUEPPAUFF MARTIN DR (DE); SCHMIDT HANS-WERNER PROF DR (DE); THELAKKAT MUKUNDAN DR (DE); JONDA CHRISTOPH (DE); WEHRMANN

ROLF DR (DE)

Applicant:

BOSCH GMBH ROBERT (DE); BAYER AG (DE)

Classification:

- international:

C07C211/54; C07C217/84; C07D279/18; C07D219/00;

C07F5/06; C07F5/00; C07F3/02; H01L51/30; G09F9/33

- european:

C07C211/54; C07C217/84; C09K11/06; H01L51/30H4;

H01L51/30H6; H01L51/30H8; H01L51/50E

Application number: DE19971004031 19970204 Priority number(s): DE19971004031 19970204

Abstract of DE19704031

Aromatic tertiary amines of formula (I) are new, in which: (a) Ar1, Ar2 = aryl groups of formulae, e.g., (IIA-IIC); (b) Ar1, Ar2 = a group of formula (III), (c) Ar1 = a group of formula, e.g., (IIA-IIC) and Ar2 = a group of formula (IV); or (d) Ar1 = a group of formula (III) and Ar2 = a group of formula (V). In (a)-(d), R11, R12 = hydrogen (H), optionally substituted 1-10 carbon (C) alkyl, alkoxy, phenoxy, phenyl, alkylor alkoxy-substituted phenyl, aryl, halogen or dialkylamino; R13 = optionally substituted 2-8C alkyl, alkoxy, phenoxy, phenyl, alkyl- or alkoxy-substituted phenyl, aryl, dialkyl- or diaryl-thiolate or dialkylamino; R21 = optionally substituted 2-10C alkyl, alkoxy, phenoxy, alkyl- or alkoxy-substituted phenyl, aryl, aralkyl or dialkylamino; Ar31 = a group of formula, e.g., (IIA; R11 = as above or aralkyl); and Ar41 = a group of formula (III; R21 = optionally substituted 1-10C alkyl, alkoxy, phenoxy, phenyl, alkyl- or alkoxy-substituted phenyl, aralkyl, aryl, halogen or dialkylamino). Also claimed are electroluminescent devices with an electroluminescent element containing compound(s) (I).

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND

Offenlegungsschri _® DE 197 04 031 A 1



PATENTAMT

- (2) Aktenzeichen:
- 197 04 031.4
- ② Anmeldetag:
- 2.97
- (3) Offenlegungstag:
- 8.98

ெ Int. Cl.6: C 07 C 211/54 C 07 C 217/84 C 07 D 279/18 C 07 D 219/00 C 07 F 5/06 C 07 F 5/00 C 07 F 3/02 H 01 L 51/30

G 09 F 9/33

(7) Anmelder:

Robert Bosch GmbH, 70469 Stuttgart, DE; Bayer AG, 51373 Leverkusen, DE

(74) Vertreter:

K. Voss und Kollegen, 70469 Stuttgart

(72) Erfinder:

Hueppauff, Martin, Dr., 70563 Stuttgart, DE; Jonda, Christoph, 70195 Stuttgart, DE; Schmidt, Hans-Werner, Prof. Dr., 95444 Bayreuth, DE; Thelakkat, Mukundan, Dr., 95448 Bayreuth, DE; Wehrmann, Rolf, Dr., 47800 Krefeld, DE

⑤ Entgegenhaltungen:

06 11 148 A1

Patent Abstracts of Japan 07033717 A; Chemical Abstracts 126 Referat 299494 f (1997): Chemical Abstracts 126 Referat 171190 m (1997): Chemical Abstracts 126 Referat 52354 h (1997);

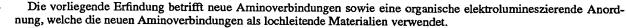
Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

- (Aminoverbindung und elektrolumineszierende Anordnung mit einer lochleitenden Schicht jene enthaltend
- **(57)** Die vorliegende Erfindung betrifft neue Aminoverbindungen sowie eine organische elektrolumineszierende Anordnung, welche die neuen Aminoverbindungen als lochleitende Materialien verwendet. Die Aminoverbindungen besitzen eine hohe Glasübergangstemperatur und ein niedriges HOMO-Energieniveau. Die erfindungsgemäßen Aminoverbindungen weisen bei Anlegen einer Spannung eine hohe Helligkeit der Lumineszenz und eine sehr gute Temperaturstabilität auf.

Beschreibung

Stand der Technik



Eine elektrolumineszierende (EL) Anordnung ist dadurch charakterisiert, daß sie unter Anlegung einer elektrischer Spannung unter Stromfluß Licht aussendet. Derartige Anordnungen sind unter der Bezeichnung "Leuchtdioden" (LED = light emitting diodes) seit langem bekannt. Als Elektrolumineszenz bezeichnet man die direkte Umwandlung elektrischer Energie in Licht. Dieses Phänomen kommt je nach verwendetem Material durch unterschiedliche Mechanismen zustande. Bislang wurden im allgemeinen anorganische Halbleiter, beispielsweise mit Fremdatomen dotierte ZnS- oder Gas-Verbindungen eingesetzt. Der Ursprung der Elektrolumineszenz in anorganischen Halbleitermaterialien liegt in der durch Elektroneninjektion verursachten Anregung von lumineszierenden Zentren (beispielsweise der Dotiermaterialien wie Mn oder Tb) in den anorganischen Gastgittern. Dazu ist Wechselstrom und eine hohe Stromstärke von über 100 Volt erforderlich.

Seit mehreren Jahren finden verstärkt organische Materialien wie beispielsweise Poly-(p-phenylen-vinylen) (PPV) oder 2-(Biphenyl-4-yl)-5-(tert.-butylphenyl)-1,3,4-oxadiazol (PBD) und deren Derivate Verwendung als elektrolumineszierende Materialien (J. Salbeck, Ber. Bunsenges. Phys. Chem. 1996, 100, 1667–1677). Elektrolumineszenz in organischen Verbindungen erfolgt durch Rekombination von sogenannten Löchern, d. h. positiven Ladungen, und Elektronen, d. h. negativen Ladungen, über sogenannte Exzitonzustände. Man benötigt Gleichstrom und niedrige Spannungen von 2 bis 20 Volt (US-P 4 539 507). Es ist möglich, mit organischen Verbindungen auch großflächige LED Anordnungen herzustellen.

EL-Anordnungen auf der Grundlage von organischen Verbindungen enthalten in der Regel eine oder mehrere dünne Schichten aus organischen oder organometallischen Ladungstransportverbindungen. Der prinzipielle Aufbau in der Reihenfolge der Schichten ist wie folgt:

Träger, Substrat
Basiselektrode (Anode)
Löcherinjizierende Schicht
Uchertransportierende Schicht
Lichtemittierende Schicht
Elektronentransportierende Schicht
Elektroneninjizierende Schicht
Topelektrode (Kathode)
Kontakte

 Kontakte Umhüllung, Verkapselung.

15

Dieser Aufbau stellt den allgemeinsten Fall dar und kann vereinfacht werden, indem einzelne Schichten weggelassen werden, so daß eine Schicht mehrere Aufgaben übernehmen kann. Im einfachsten Fall besteht eine EL-Anordnung aus zwei Elektroden, der Anode und der Kathode, zwischen denen sich eine einzige organische Schicht befindet, die alle Funktionen, inklusive der Emission von Licht, erfüllt (WO 90-13148). Als vorteilhaft haben sich Zweischichtsysteme erwiesen, bei denen eine Emitterschicht, bestehend aus photolumineszierenden Materialien, auf die organische Schicht aufgedampft werden.

Bei allen bekannten Systemen waren die derartigen Verbindungen inhärenten Probleme nur unbefriedigend gelöst:
Die niedrige Glasübergangstemperatur Tg der organischen Dünnfilmschichten führt zu Problemen bezüglich der thermischen und morphologischen Stabilität der daraus hergestellten EL-Anordnungen. Darüberhinaus wiesen die bekannten Systeme einen relativ schnellen Abfall der Lumineszenz und mangelnde Lagerstabilität auf.

Weiterhin haben fast alle der bekannten Systeme relativ hohe HOMO-Niveauxs, die nicht im unmittelbaren Bereich des Ionisationspotentials von Indium-Zinn-Oxid (ITO), dem am häufigsten verwendeten Material für die transparente Anode, liegen.

Vorteile der Erfindung

In vorteilhafter Ausführung für eine elektrolumineszierende Anordnung, werden für das elektrolumineszierende Element dieser Anordnung für die aromatischen tertiären Aminoverbindungen A, gekennzeichnet durch eine der Strukturformeln I bis IV, verwendet:

$$Ar_{11}$$
 Ar_{12}
 Ar_{12} Ar_{11}
 Ar_{12} Ar_{11}
 Ar_{12} (I)

wobei Ar₁₁ und Ar₁₂ gleich oder verschieden sein können und für die nachfolgende Gruppe von Arylverbindungen ste-

5

10

40

55

65

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ \hline \\ & \\ \\ & \\ \hline \\ & \\ \\ & \\ \hline \\ & \\ \\ & \\ \\ \end{array}$$

$$R_{11}$$
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}
 R_{11}

in welchen R₁₁ und R₁₂ gleich oder verschieden sein können und für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C_1 bis C_{10} Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Alkoxysubstituiertes Phenyl, Aryl, Halogen oder Dialkylamino stehen, und wobei R₁₃ für gegebenenfalls substituiertes C₂ bis C₃ Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Alkoxysubstituiertes Phenyl, Aryl, Dialkylthiolat, Diarylthiolat oder Dialkylamino steht,

$$Ar_{21}$$
 Ar_{22} Ar_{21} Ar_{22} (II)

wobei Ar₂₁ und Ar₂₂ für

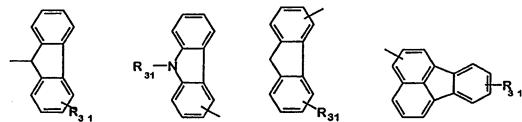
steht

und in welcher R₂₁ für

gegebenenfalls substituiertes C_2 bis C_{10} -Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Alkyl-substituiertes Phenyl, Alkoxy-substituiertes Phenyl, Aryl, Aralkyl oder Dialkylamino steht,

wobei Ar₃₁ für die nachfolgende Gruppe von Arylverbindungen steht:

$$R_{31} \longrightarrow R_{8}$$



wobei R_{31} und R_{32} gleich oder verschieden sein können und für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C_1 bis C_{10} Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Aralkyl, Aryl, Halogen oder Dialkylamino stehen,

$$Ar_{41}$$
 Ar_{41}
 Ar_{41}

wobei Ar₄₁ für

steht, und worin R₄₁ für

gegebenenfalls substituiertes C_1 bis C_{10} Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Alkoxysubstituiertes Phenyl, Aralkyl, Aryl, Halogen oder Dialkylamino steht.

Die erfindungsgemäße Aminoverbindung besitzt vorteilhafterweise eine sehr hohe Glasübergangstemperatur und ein niedriges HOMO-Niveau, das im Bereich des Ionisationspotentials von ITC liegt. ITO wird in der Regel als optisch transparente Elektrode (Anode) eingesetzt. Von der Anode aus werden Löcher bzw. Defektelektronen in das organische Schichtsystem injiziert. Die Injektion von Löchern ist dann besonders effizient, wenn die Potentialbarriere zwischen ITO und lochleitendem Material klein ist, wie es vorteilhafterweise die erfindungsgemäße Aminoverbindung aufweist.

Weitere vorteilhafte Ausgestaltungen und Weiterbildungen der Erfindung sind in den Unteransprüchen beschrieben. In vorteilhafter Ausgestaltung wird ein Zweischichtsystem zwischen den Elektroden der EL-Anordnung eingesetzt, bestehend aus einer Schicht, die eine erfindungsgemäße Aminoverbindung enthält und einer elektronenleitenden Emitterschicht aus Aluminium-tris-(8-hydroxychinolat) (Alq₃), so daß die Leuchtkraft der EL-Anordnung verstärkt wird.

Beschreibung der Ausführungsbeispiele

Die Aminoverbindung der Formeln I bis IV ist eine neue Verbindung. Die Synthese der Aminoverbindung erfolgt entweder durch eine Kondensationsreaktion der gegebenenfalls entsprechend substituierten Tris-(diarylamino)-benzol-Verbindung der Formel V

$$Ar_{51} \qquad H$$

$$Ar_{51} \qquad Ar_{51}$$

$$Ar_{51} \qquad H$$

$$(V)$$

wobei Ar₅₁ für die nachfolgende Gruppe von Arylverbindungen steht:

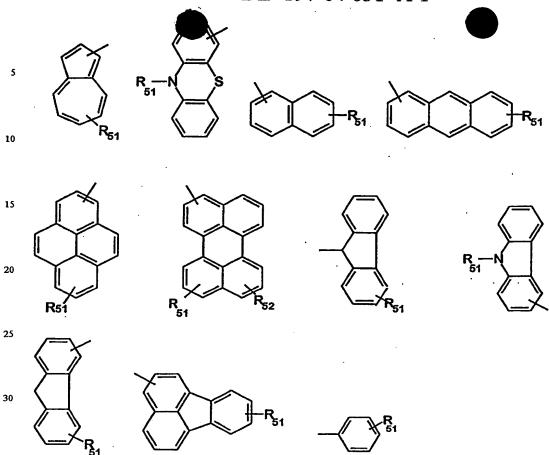
65

60

30

35

40



35

50

55

60

65

und worin R_{51} und R_{52} gleich oder verschieden sein können und für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C_1 bis C_{10} Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Aralkyl, Aryl, Halogen oder Dialkylamino stehen,

mit einem entsprechend substituierten Cyclohexanon in Gegenwart eines Wasserstofftransferkatalysators, beispielsweise Pd/C.

Ebenso ist es möglich, die erfindungsgemäße Aminoverbindung über die Ullmann-Reaktion zwischen halogenierten, gegebenenfalls substituierten, Aryl und der entsprechenden mit Iod substituierten aromatischen Verbindung der gegebenenfalls substituierten Aminoverbindung zu erhalten.

Nach dieser Methode wurde die Aminoverbindung gemäß den Formeln I bis IV synthetisiert. Als Beispiel seien die Verbindungen I-1 und I-2 mit ihrer Strukturformel angegeben:

Nachfolgend sind weitere Beispiele für die Synthese einer erfindungsgemäßen Aminoverbindung gemäß Formel III aufgeführt.

Synthesebeispiel 1

5 g (40 mmol) Phloroglucinol, 36.5 g (198 mmol) N-phenyl-1,4-phenylendiamin und 150 mg Iod wurden in 10 ml Tetralin und 15 ml p-Xylol während 6 Stunden am Wasserabscheider erhitzt. Die heiße Reaktionsmischung wurde unter Rühren mit 200 ml Methanol versetzt. Beim Abkühlen fiel ein grauer Feststoff aus, der abgefiltert, mit Methanol gewaschen und getrocknet wurde. Es wurden 18.2 g (Ausbeute: 75.6%) 1,3,5-Tris-[(4'-phenylaminophenyl)-amino]-benzol mit einem Schmelzpunkt von 210°C erhalten.

1 g (1.6 mmol) 1,3,5-Tris-[(4'-phenylaminophenyl)-amino]-benzol, 4 g Kaliumcarbonat, 1.8 g Kupferpulver und 200 mg 18-Kronenether wurden in 20 ml o-Dichlorbenzol unter Argonatmosphäre auf 170°C erhitzt. 7.8 g (38 mmol) Iodbenzol wurden während einer Stunde zugetropft und die Reaktionsmischung während 48 Stunden auf 200°C erhitzt. Die Reaktionsmischung wurde heiß filtriert und das Reaktionsprodukt aus Methanol umkristallisiert und mit Ethylacetat/Hexan (1:4) als Eluent chromatographisch gereinigt. Die Ausbeute an 1,3,5-Tris-[(4'-diphenylaminophenyl)-amino]-benzol (III-1) betrug 1.25 g (35%) mit einem Schmelzpunkt von 235°C.

50

30

65

Synthesebeispiel 2

1 g (1.6 mmol) 1,3,5-Tris-[(4'-phenylaminophenyl)-amino]-benzol, 4 g Kaliumcarbonat, 1.8 g Kupferpulver und 200 mg 18-Kronenether wurden in 20 ml o-Dichlorbenzol unter Argonatmosphäre auf 170°C erhitzt. 8.9 g (38 mmol) p-Iodanisol wurden während einer Stunde zugetropft und die Reaktionsmischung während 48 Stunden auf 200°C erhitzt. Die Reaktionsmischung wurde heiß filtriert und das Lösungsmittel abgezogen. Das Reaktionsprodukt wurde in 10 ml THF gelöst, mit Methanol gefällt und mit Ethylacetat/Hexan (1:4) als Eluent chromatographisch gereinigt. Die Ausbeute an 1,3,5-Tris-[(4'-phenyl-4"-methoxyphenyl-aminophenyl)-amino]-benzol (III-2) betrug 1.1 g (46%).

Synthesebeispiel 3

1 g (1.6 mmol) 1,3,5-Tris-[(4'-phenylaminophenyl)-amino]-benzol, 4 g Kaliumcarbonat, 1.8 g Kupferpulver und

200 mg 18-Kronenether wurd proposition with the street of the street of

5

35

60

65

Die erfindungsgemäße Aminoverbindung der Formeln I bis IV besitzt eine hohe Glasübergangstemperatur und ein niedriges HOMO-Niveau im Bereich des Ionisationspotentials von Indium-Zinn-Oxid. Der Glaszustand ist thermisch und chemisch-morphologisch äußerst stabil. Die erfindungsgemäße Aminoverbindung der Formeln I bis III läßt sich daher sehr vorteilhaft als lochleitendes Material in elektrolumineszierenden Anordnungen einsetzen.

Die Glasübergangstemperatur und die Energie des HOMO-Niveaus der erfindungsgemäßen Aminoverbindung ist an einigen ausgewählten Beispielen in Tabelle 1 dargestellt:

Tabelle 1

Verbindung	Tg (°C)	E _{HOMO} (eV)
I-1	(88)	-5.13
' I-2	(123)	-5.16
III-1	109	-4.94
III-2	93	-4.82
III-3	141	-4.94

Die Bestimmung der Energie der HOMO-Niveauxs erfolgte mittels Cyclovoltammetrie. Die erfindungsgemäße Aminoverbindung läßt sich auch in einem Einschichtsystem als Emittersubstanz einsetzen. Dies ist von den jeweiligen Substituenten an den Phenylringen abhängig.

Im nachfolgenden sind einige Beispiele für die Herstellung von elektrolumineszierenden Anordnungen mittels der erfindungsgemäßen Aminoverbindung der Formeln I bis IV beschrieben:

Beispiel 1

Auf einem gereinigten, mit ITO beschichteten Substrat wurde eine 70 nm dicke Schicht aus einer 1%igen Lösung, bestehend aus der Aminoverbindung mit der Strukturformel I-1 und dem Binder PVK im Verhältnis 1:1 aufgeschleudert (100 U/min). Als Lösungsmittel wurde Dichlorethan verwendet. Darauf wurde eine 60 nm dicke Schicht, bestehend aus

Aluminium-tris-(8-hydroxy-ott) mittels Vakuumverdampfung abgeschieden. Dat schluß mit einer Magnesium-Schluß mit einer Magnesium- (10:1)-Kathode im Vakuum bedampft. Magnesium- and Silber wurden aus thermisch geheizten Quellen ko-verdampft.

Beispiel 2

Auf einem gereinigten, mit ITO beschichteten Substrat wurde eine etwa 100 nm dicke Schicht aus der Aminoverbindung mit der Strukturformel I-1 im Vakuum aufgedampft. Darauf wurde eine etwa 60 nm dicke Schicht bestehend aus Aluminium-tris-(8-hydroxychinolat) ebenfalls mittels Vakuumverdampfung abgeschieden. Das Schichtsystem wurde zum Abschluß mit einer Aluminium-Kathode im Vakuum bedampft. Die Einsatzspannung für die Lichtemission lag bei 3,5 Volt.

Beispiel 3

Auf einem gereinigten mit ITO beschichteten Substrat wurde eine etwa 100 nm dicke Schicht aus der Aminoverbindung mit der Strukturformel 1-2 im Vakuum aufgedampft. Darauf wurde eine etwa 60 nm dicke Schicht bestehend aus Aluminium-tris-(8-hydroxychinolat) ebenfalls mittels Vakuumverdampfung abgeschieden. Das Schichtsystem wurde zum Abschluß mit einer Aluminium-Kathode im Vakuum bedampft. Die Einsatzspannung für die Lichtemission lag bei 5 Volt.

Beispiel 4

Auf einem gereinigten mit ITO beschichteten Substrat wurde eine etwa 150 nm dicke Schicht aus der Aminoverbindung mit der Strukturformel I-1 im Vakuum aufgedampft. Das Schichtsystem wurde zum Abschluß mit einer Aluminium-Kathode im Vakuum bedampft. Die Einsatzspannung für die Lichtemission lag bei 3 Volt.

Beispiel 5

Auf einem gereinigten mit ITO beschichteten Substrat wurde eine etwa 150 nm dicke Schicht aus der Aminoverbindung mit der Strukturformel I-2 im Vakuum aufgedampft. Das Schichtsystem wurde zum Abschluß mit einer Aluminium-Kathode im Vakuum bedampft. Die Einsatzspannung für die Lichtemission lag bei 3 Volt.

Beispiel 6

Auf einem gereinigten mit ITO beschichtetem Substrat wurde eine ca. 60 nm dicke Schicht aus einer 1%igen Lösung, bestehend aus der Aminoverbindung mit der Strukturformel III-3 und PVK im Verhältnis 1:1 aufgeschleudert (1000 U/min). Als Lösungsmittel wurde Dichlorethan eingesetzt. Darauf wurde eine etwa 60 nm dicke Schicht bestehend aus Aluminium-tris-(8-hydroxychinolat) mittels Vakuumverdampfung abgeschieden. Das Schichtsystem wurde zum Abschluß mit einer Magnesium-Silber (10:1)-Kathode im Vakuum bedampft. Magnesium und Silber wurden aus thermisch geheizten Quellen ko-verdampft.

Die erreichten Lumineszenzwerte der erfindungsgemäßen Anordnung mit einer Emitterschicht aus Alq sind in Tabelle 2 an 2 Beispielen erläutert:

Verbindung	Lumineszenz (cd/m²)
T 1	1000

III-3 1000 111-3 2100

5

20

45

55

60

65

Die erfindungsgemäßen Anordnungen sind zur Herstellung von Einheiten zur Beleuchtung und zur Informationsdarstellung geeignet.

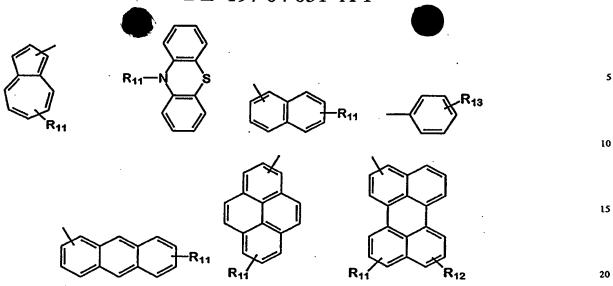
Selbstverständlich umfaßt die Erfindung neben den spezifischen Ausgestaltungen auch die jedem Fachmann geläufigen Modifikationen und Abänderungen derselben.

Patentansprüche

1. Aromatische tertiäre Aminoverbindung A, gekennzeichnet durch eine der Strukturformeln I bis IV,

$$Ar_{11}$$
 Ar_{12} Ar_{12} Ar_{12} Ar_{11} Ar_{11} Ar_{12} (I)

wobei Ar₁₁ und Ar₁₂ gleich oder verschieden sein können und für die nachfolgende Gruppe von Arylverbindungen stehen:



in welchen R_{11} und R_{12} gleich oder verschieden sein können und für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C_1 bis C_{10} Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Alkoxysubstituiertes Phenyl, Aryl, Halogen oder Dialkylamino stehen, und wobei R_{13} für gegebenenfalls substituiertes C_2 bis C_8 Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Aryl, Dialkylthiolat, Diarylthiolat oder Dialkylamino steht,

$$Ar_{21}$$
 Ar_{22} Ar_{21} Ar_{21} Ar_{22} (II)

wobei Ar₂₁ und Ar₂₂ für

steht und in welcher R_{21} für gegebenenfalls substituiertes C_2 bis C_{10} -Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Alkyl-substituiertes Phenyl, Alkoxy-substituiertes Phenyl, Aryl, Aralykyl oder Dialkylamino steht,

65

35

$$Ar_{31}$$
 Ar_{31}
 Ar_{31}

wobei Ar₃₁ für die nachfolgende Gruppe von Arylverbindungen steht:

wobei R_{31} und R_{32} gleich oder verschieden sein können und für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C_1 bis C_{10} Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Alkoxy-substituiertes Phenyl, Aralkyl, Aryl, Halogen oder Dialkylamino stehen,

10

$$Ar_{41}$$
 Ar_{41}

15

20

wobei Ar₄₁ für

25

30

steht, und wobei R₄₁ für

gegebenenfalls substituiertes C_1 bis C_{10} Alkyl, Alkoxy, Phenoxy, Phenoxy, Phenyl, Alkyl-substituiertes Phenyl, Aralkyl, Aryl, Halogen oder Dialkylamino steht.

2. Elektrolumineszierende Anordnungen mit einem elektrolumineszierenden Element, dadurch gekennzeichnet, daß das elektrolumineszierende Element mindestens eine, gegebenenfalls substituierte Verbindung der Strukturformeln I, II, III oder IV enthält.

(IV)

- 3. Elektrolumineszierende Anordnungen nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß das elektrolumineszierende Element aus einem Einschichtsystem besteht.
- 4. Elektrolumineszierende Anordnungen nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß das elektrolumineszierende Element ein lumineszierendes Material L bestehend aus einer Verbindung der allgemeinen Formel (VI) enthält:

it- 40

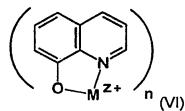
50

45

5. Elektrolumineszierende Anordnung nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß das elektrolumineszierende Element mit einer Emitterschicht aus einem lumineszierenden Material L in Verbindung steht.

(VI)

6. Elektrolumineszierende Anordnungen nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß das lumineszierende Material L eine Verbindung der allgemeinen Formel (VI) ist



60

65

55

worin M für ein Metall steht, n eine Zahl zwischen 1 und 3 ist und z die Wertigkeit des Metalles angibt und wobei R für Wasserstoff, gegebenenfalls substituiertes C_1 bis C_6 Alkyl, gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Halogen steht.

7. Elektrolumineszierend prodnungen nach Anspruch 4 oder 6, dadurch geken an hnet, daß M für ein zweioder dreiwertiges Metall sterne welches Chelate bildet.

8. Elektrolumineszierende Anordnungen nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß das Metall ausgewählt ist

aus der Gruppe Al³⁺, Mg²⁺, In³⁺ oder Ga³⁺.

9. Elektrolumineszierende Anordnungen nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß das elektrolumineszierende Element einen transparenten polymeren Binder B enthält.

10. Elektrolumineszierende Anordnungen nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß der transparente Binder ausgewählt ist aus der Gruppe Polycarbonate, Polyestercarbonate, Polystyrole, Copolymere des Styrols wie SAN oder Styrolacrylate, Polymethacrylate, Polyvinylpyrrolidone, Polyvinylcarbazole, Polyolefine, cyclische Olefincopolymere, Phenoxyharze, Polyvinylalkohole, Polymerisate auf Basis von Vinylgruppenhaltigen Monomeren, Cellulose, Cellulosederivate.

11. Elektrolumineszierende Anordnung nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, das das elektrolumineszierende Element auf einem Substrat angeordnet und mit einer Anode und einer Kathode kontaktiert ist, wobei wenigstens eine der beiden Elektroden im sichtbaren Spektralwellenlängenbereich transparent ist, und das elektrolumineszierende Element der Reihe nach aufgebaut ist aus einem lochinjizierenden Bereich, einem lochtransportierenden Bereich, einem elektroneninsportierenden Bereich und einem elektroneninjizierenden Bereich, der an die Kathode angrenzt.